

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES  
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum  
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum  
10. Januar 2002 (10.01.2002)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer  
**WO 02/02545 A1**

(51) Internationale Patentklassifikation<sup>2</sup>: C07D 301/32 (74) Anwalt: ISENBRUCK, Gunter; Bardehle, Pagenberg, Dost, Altenburg, Geissler, Isenbruck, Theodor-Heuss-Anlage 12, 68165 Mannheim (DE).

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP01/07717

(81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.

(22) Internationales Anmeldedatum:  
5. Juli 2001 (05.07.2001)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:  
100 32 885.7 6. Juli 2000 (06.07.2000) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; 67065 Ludwigshafen (DE).

(84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): TELES, Joaquim, Henrique [PT/DE]; Rehberstrasse 29 a, 67166 Ottersstadt (DE). REHFINGER, Alwin [DE/DE]; Rosenstrasse 10, 67112 Mutterstadt (DE). BABLER, Peter [DE/DE]; Maria-Mandel-Strasse 18, 68519 Viernheim (DE). WENZEL, Anne [DE/DE]; Potsdamer Ring 14, 76344 Eggenstein-Leopoldshafen (DE). REIBER, Norbert [DE/DE]; Liebfrauenstrasse 1c, 68259 Mannheim (DE). RUDOLF, Peter [DE/DE]; Rautenthalermühle 12, 68526 Ladenburg (DE).

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.



(54) Title: METHOD FOR THE PRODUCTION OF PROPYLENE OXIDE

A1

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG VON PROPYLENOXID

WO 02/02545

(57) Abstract: The invention relates to a method for the production of propylene oxide in the presence of methanol, during which propylene oxide is separated off from a mixture, comprising propylene oxide and methanol and the resulting mixture comprising methanol is worked up. The invention is characterised in that on working up, methanol is separated from a mixture containing methanol and methyl formate.

(57) Zusammenfassung: Verfahren zur Herstellung von Propylenoxid in Gegenwart von Methanol, in dem aus einem Gemisch, umfassend Propylenoxid und Methanol, Propylenoxid abgetrennt wird und das resultierende Gemisch, umfassend Methanol, gearbeitet wird, dadurch gekennzeichnet, daß bei der Aufarbeitung aus einem Gemisch, umfassend Methanol und Methylformiat, Methanol abgetrennt wird.

**Verfahren zur Herstellung von Propylenoxid**

- 5 Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Propylenoxid, bei dem Methanol eingesetzt wird. Im Rahmen des erfindungsgemäßen Verfahrens wird Methanol aufgearbeitet und dabei aus einem Gemisch, das Methanol und Methylformiat enthält, abgetrennt.
- 10 In den gängigen Verfahren des Standes der Technik, in denen Propylenoxid in Gegenwart von Methanol hergestellt wird, entsteht im Regelfall in mindestens einer Verfahrensstufe aus Methanol und/oder aus Propylenoxid Methylformiat. Insbesondere tritt dann das Problem auf, daß das Wertprodukt Propylenoxid von dem unerwünschten Nebenprodukt Methylformiat abgetrennt werden muß und aufgrund der dicht beieinanderliegenden Siedepunkte dieser beiden Verbindungen ein hoher apparativer Aufwand zur Trennung erforderlich ist. Bei den diesbezüglich im Normalfall eingesetzten Destillationsverfahren sind demgemäß beispielsweise Extraktivdestillationsverfahren notwendig, um die geforderten Wertproduktreinheiten zu gewährleisten.
- 15
- 20 Solche aufwendigen Verfahren zur Abtrennung von Methylformiat aus Propylenoxid sind beispielsweise in der US-A 5,107,002 oder in der US-A 5,106,458 beschrieben.

Eine der vorliegenden Erfindung zugrundeliegende Aufgabe war es daher, ein Verfahren bereitzustellen, das einen geringeren apparativen Aufwand ermöglicht und eine effizientere und kostengünstigere Herstellung von Propylenoxid gewährleistet.

Daher betrifft die vorliegende Erfindung ein Verfahren zur Herstellung von Propylenoxid in Gegenwart von Methanol, in dem aus einem Gemisch, umfassend Propylenoxid und Methanol, Propylenoxid abgetrennt wird und das resultierende Gemisch, umfassend 25 Methanol, aufgearbeitet wird, dadurch gekennzeichnet, daß bei der Aufarbeitung aus einem Gemisch, umfassend Methanol und Methylformiat, Methanol abgetrennt wird.

Die Abtrennung des Methanols aus dem Gemisch, umfassend Methylformiat und Methanol, kann hierbei prinzipiell gemäß allen denkbaren Verfahren bewerkstelligt werden, so lange gewährleistet ist, daß die Reinheit des abgetrennten Methanols den gestellten Anforderungen genügt.

5

Unter anderem sind hierbei chemische Methoden zu nennen. Beispielsweise ist es etwa möglich, das Gemisch, umfassend Methanol und Methylformiat, mit einem geeigneten basischen Ionentauscher in Kontakt zu bringen, wodurch Methanol entsteht und das Formiat am Ionentauscher verbleibt. Dieses Verfahren ist unter anderem in der US-A 10 5,107,002 beschrieben.

Weiter kann das Gemisch, umfassend Methanol und Methylformiat, mit einer Base behandelt werden, wobei das Methylformiat hydrolysiert wird. Dabei sind sämtliche Basen verwendbar, durch die die Hydrolyse des Methylformiats erreicht werden kann. Bevorzugt werden starke Basen eingesetzt. Als besonders bevorzugte Basen sind im Rahmen der vorliegenden Erfindung Salze von Säuren zu nennen, die schwächere Säuren als Ameisensäure sind. Unter anderem bevorzugt sind hierbei etwa Alkali- und Erdalkalihydroxide oder Alkalialze von Alkoholen oder Phenolen zu nennen. Selbstverständlich können auch Mischungen aus zwei oder mehr dieser Basen eingesetzt werden.

20

Weiter bevorzugt sind zur Abtrennung von Methanol aus dem Gemisch, umfassend Methanol und Methylformiat, physikalische Methoden wie beispielsweise Destillationsverfahren.

25 Unter diesen sind beispielsweise Extraktivdestillationsverfahren möglich, wie sie aus dem Stand der Technik bekannt und beispielsweise in der oben genannten US-A 5,107,002 aufgeführt sind.

Bevorzugt werden jedoch Destillationsverfahren eingesetzt, die apparativ weniger aufwendig zu realisieren sind als die genannten Extraktionsdestillationsverfahren.

30

Bevorzugt wird ein Destillationsverfahren, in dem eine oder mehrere Kolonnen, weiter bevorzugt eine Kolonne, eingesetzt wird. Wird eine Kolonne eingesetzt, so weist diese mindestens 5, bevorzugt mindestens 10 und insbesondere mindestens 20 theoretische Böden auf.

5

Die Drücke, bei denen bevorzugt gearbeitet wird, liegen im allgemeinen im Bereich von 0,2 bis 50 bar, bevorzugt im Bereich von 1,5 bis 30 bar und insbesondere im Bereich von 2,0 bis 20 bar.

- 10 Die Kopf- und Sumpftemperaturen werden vom gewählten Druck eindeutig bestimmt. In einer besonders bevorzugten Ausführungsform wird diese Kolonne, die ungefähr 20 theoretische Trennstufen aufweist, im allgemeinen im Bereich von 0,2 bis 50 bar, bevorzugt im Bereich von 1,5 bis 30 bar und ganz besonders bevorzugt im Bereich von 2,0 bis 20 bar betrieben. Als Kopfprodukt erhält man ein Gemisch, umfassend Methylformiat und einen 15 geringen Anteil des im Feed enthaltenen Methanols. Im allgemeinen weist das erhaltene Gemisch einen Methanolanteil von weniger als 80 Gew.-%, bevorzugt von weniger als 50 Gew.-% und besonderes bevorzugt von weniger als 20 Gew.-% auf.

Daher betrifft die vorliegende Erfindung auch ein Verfahren, wie oben beschrieben, das 20 dadurch gekennzeichnet ist, daß die Abtrennung des Methanols aus dem Gemisch, umfassend Methanol und Methylformiat, in einer Destillationskolonne mit mindestens 5 theoretischen Böden bei Drücken im Bereich von 0,2 bis 50 bar durchgeführt wird.

- 25 Weiter ist es denkbar, daß das Gemisch, umfassend Methanol und Methylformiat, neben Methylformiat zusätzlich weitere Komponenten aufweist. Der Begriff "Komponenten" bezeichnet hierbei sowohl reine Verbindungen als auch Azeotrope, die einen Siedepunkt aufweisen, der niedriger ist als der Siedepunkt von Methanol. Als solche Komponenten sind unter anderem beispielhaft Acetaldehyd, 1,1-Dimethoxyethan, Propionaldehyd, 1,1-Dimethoxypropan, Aceton oder 2,4-Dimethyl-1,3-dioxolan zu nennen. Diese können eben- 30 falls im Rahmen der Aufarbeitung aus dem Gemisch abgetrennt werden.

So ist es möglich, diese Nebenprodukte vor der Trennung des Methanols von Methylformiat durch eine oder mehrere geeignete physikalische oder chemische Methoden aus dem Gemisch abzutrennen. Ebenso ist es möglich, zuerst Methanol aus dem Gemisch abzutrennen, wobei ein Gemisch resultieren kann, das Methanol und mindestens eine Verunreinigung enthält. In diesem Fall können sich an die Abtrennung von Methanol aus dem Gemisch eine oder mehrere Abtrennstufen anschließen, in denen Methanol von der mindestens einen Verunreinigung abgetrennt wird. Ebenso kann nach der Abtrennung von Methanol aus dem Gemisch ein Gemisch resultieren, das Methylformiat und eine oder mehrere Verunreinigungen enthält. Auch dieses kann, falls erforderlich, durch eine oder mehrere geeignete physikalische oder chemische Methoden in seine Bestandteile getrennt werden. Die Bestandteile können dann getrennt oder zusammen einem oder mehreren weiteren Verfahren als Edukte zugeführt oder thermisch verwertet werden.

Je nach chemischer Natur der Verunreinigungen ist es auch möglich, Methanol derart aus dem Gemisch abzutrennen, daß sowohl Methylformiat als auch die mindestens eine Verunreinigung in einem einzigen Verfahrensschritt von Methanol abgetrennt werden.

Durch die wie oben beschriebene, erfindungsgemäß bevorzugt eingesetzte Destillation wird dabei eine Methanolfraktion erhalten, die einen Gehalt an Methylformiat von im allgemeinen weniger als 500 ppm, bevorzugt weniger als 100 ppm und insbesondere bevorzugt weniger als 20 ppm aufweist.

Demgemäß betrifft die vorliegende Erfindung auch ein Verfahren, wie oben beschrieben, das dadurch gekennzeichnet ist, daß das im Rahmen der Aufarbeitung abgetrennte Methanol einen Gehalt an Methylformiat von weniger als 500 ppm aufweist.

In Abhängigkeit von den Anforderungen, die an die Reinheit der Methanolfraktion gestellt werden, können Reste von anderen Komponenten wie beispielsweise Acetaldehyd, 1,1-Dimethoxyethan, Propionaldehyd, 1,1-Dimethoxypropan, Aceton oder 2,4-Dimethyl-1,3-dioxolan, die im Anschluß an die destillative Aufarbeitung in der Methanolfraktion ver-

bleiben, durch eine oder mehrere geeignete Maßnahmen wie beispielsweise eine oder mehrere weitere Destillationen von Methanol abgetrennt werden.

Im allgemeinen ist es völlig ausreichend, wenn die Konzentration jeder einzelnen Nebenkomponente im Methanol unter 1 Gew.-% liegt und die Summe aller Nebenkomponenten 5 Gew.-% nicht überschreitet.

Das derart von Methylformiat abgetrennte Methanol kann wiederverwendet werden, wobei es prinzipiell denkbar ist, das Methanol in das Verfahren zur Herstellung des Propylenoxides rückzuführen oder bei Bedarf einem davon unterschiedlichen Verfahren, in dem 10 Methanol als Lösungsmittel oder als Edukt oder in sonstiger Funktion benötigt wird, zuzuführen. Selbstverständlich ist es denkbar, den Methanolstrom, der aus der erfindungsgemäßen Abtrennung resultiert, in zwei oder mehr Ströme aufzuteilen und jeden Strom einem anderen Verfahren zuzuführen.

15

In einer besonders bevorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens wird das Methanol, das von Methylformiat und gegebenenfalls von einem oder mehreren Nebenprodukten oder Verunreinigungen getrennt wurde, wie oben beschrieben in das Verfahren zur Herstellung des Propylenoxides rückgeführt. Unter anderem bevorzugt wird das 20 Methanol in einen Puffertank gepumpt und daraus in das Verfahren eingeschleust.

Demgemäß betrifft die vorliegende Erfindung auch ein Verfahren, wie oben beschrieben, das dadurch gekennzeichnet ist, daß das im Rahmen der Aufarbeitung von Methylformiat abgetrennte Methanol in das Verfahren rückgeführt wird.

25

Die Herstellung des Propylenoxides kann prinzipiell nach sämtlichen Verfahren durchgeführt werden, die in Gegenwart von Methanol durchgeführt werden.

In einer bevorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens wird das Propylenoxid in Gegenwart von Methanol in mindestens einer Reaktionsstufe aus Propen und Wasserstoffperoxid hergestellt, wobei ein Gemisch resultiert, das Methanol, Propylenoxid und Wasser enthält.

5

Die Umsetzung von Propen mit Wasserstoffperoxid kann dabei nach sämtlichen geeigneten Methoden erfolgen. Beispielsweise kann die Propylenoxidherstellung in einem Batch-Prozeß oder kontinuierlich durchgeführt werden.

- 10 Hinsichtlich der kontinuierlichen Verfahren sind wiederum sämtliche geeigneten Reaktoranordnungen denkbar. So kann beispielsweise das Propylenoxid in einer Kaskade aus zwei oder mehr Rektoren, die seriell miteinander verbunden sind, hergestellt werden. Ebenso sind Verfahren denkbar, in denen parallel angeordnete Rektoren eingesetzt werden. Auch Kombinationen dieser Verfahren sind möglich. Im Falle, daß zwei oder mehr  
15 Rektoren in Serie geschaltet sind, können zwischen den Rektoren auch geeignete Zwischenbehandlungen wie vorgesehen werden. Unter anderem sei in diesem Zusammenhang auf die PCT/EP99/05740 und die DE-A 100 15 246.5 verwiesen, die bezüglich Reaktoranordnung und Zwischenbehandlung vollumfänglich durch Bezugnahme in den Kontext der vorliegenden Anmeldung einbezogen werden.

20

- Weiter können im Laufe der Herstellung des Propylenoxides aus Propen und Wasserstoffperoxid während des Verfahrens Temperatur und Druck des Reaktionsmediums geändert werden. Ebenso können der pH-Wert und die Temperatur des Reaktionsmediums geändert werden. Weiter ist es möglich, zusätzlich zu pH-Wert und Temperatur des Reaktionsmediums zusätzlich den Druck zu ändern, unter dem die Reaktion stattfindet. Diesbezüglich sei auf die DE-A 199 36 547.4 verwiesen, die diesbezüglich vollumfänglich durch Bezugnahme in den Kontext der vorliegenden Anmeldung einbezogen wird.

- 30 Das Gemisch, das aus der Herstellung des Propylenoxides aus Propen und Wasserstoffperoxid resultiert und Methanol, Propylenoxid und Wasser umfaßt, wird im Rahmen des er-

findungsgemäßen Verfahrens bevorzugt derart aufgearbeitet, daß zunächst Propylenoxid abgetrennt wird.

In einer besonders bevorzugten Ausführungsform betrifft die vorliegende Erfindung daher  
5 ein Verfahren, wie oben beschrieben, in dem

- (i) in mindestens einer Reaktionsstufe Propylenoxid aus Propen und Wasserstoffperoxid in Gegenwart von Methanol hergestellt wird, wobei ein Gemisch (Gi) erhalten wird, das Methanol, Propylenoxid und Wasser umfaßt,
- (ii) aus dem Gemisch (Gi) das Propylenoxid abgetrennt wird, wobei ein Gemisch (Gii) erhalten wird, das Methanol und Wasser umfaßt,
- 10 (iii) aus dem Gemisch (Gii) Wasser abgetrennt wird, wobei ein Gemisch (Giii) erhalten wird, das Methanol und Methylformiat umfaßt,
- (iv) aus dem Gemisch (Giii) Methanol abgetrennt und
- (v) das gemäß (iv) abgetrennte Methanol in (i) rückgeführt wird.

15

Die Abtrennung von Wasser gemäß (iii) aus dem Gemisch (Gii) wird im erfindungsgemäßen Verfahren bevorzugt destillativ durchgeführt, wobei eine oder auch mehrere Destillationskolonnen verwendet werden können. Bevorzugt werden eine oder zwei Destillationskolonnen eingesetzt. Im Falle, daß keine Wärmerückgewinnung nötig ist, wird bevorzugt 20 eine Destillationskolonne eingesetzt. Zwei oder auch mehr Destillationskolonnen werden bevorzugt dann eingesetzt, wenn eine besonders gute Wärmeintegration im Verfahren gewährleistet werden soll.

Hinsichtlich der physikalischen Parameter wie Temperatur oder Druck bestehen bei der  
25 destillativen Abtrennung von Wasser aus dem Gemisch (Gii) keine besonderen Einschränkungen. Wird im erfindungsgemäßen Verfahren zur Abtrennung des Wassers aus dem Gemisch (Gii) nur eine Kolonne eingesetzt, so weist diese bevorzugt mindestens 5, bevorzugt mindestens 20 und weiter bevorzugt mindestens 30 theoretische Böden auf. Bevorzugt wird die Destillation bei Drücken im Bereich von 0,5 bis 40 bar, bevorzugt von 1,0 bis 20 30 bar und besonders bevorzugt von 2,0 bis 15 bar durchgeführt.

Werden im erfindungsgemäßen Verfahren zur Abtrennung des Wassers aus dem Gemisch (Gii) zwei Kolonnen eingesetzt, dann werden die Drücke so gewählt, daß mit der Kondensationswärme am Kopf der Kolonnen andere Prozeßströme aufgeheizt werden können. Dies wird beispielsweise dadurch erreicht, daß der Kondensator mindestens einer Kolonne 5 mit beispielsweise Wasser gekühlt wird und das aus der Kühlung resultierende Warmwasser oder der aus der Kühlung resultierende Dampf zur Beheizung eines oder mehrerer Schritte des erfindungsgemäßen Verfahrens oder auch eines oder mehrerer anderer Verfahren eingesetzt wird.

10 Bevorzugt wird die erste Destillationskolonne bei Drücken im Bereich von 0,5 bis 40 bar und bevorzugt von 1 bis 20 bar durchgeführt. In einer möglichen Ausführungsform wird die erste Kolonne bei einem höheren Druckniveau betrieben als die zweite Kolonne. In diesem Fall wird der Sumpf der zweiten Kolonne mit dem Kondensat der ersten Kolonnen beheizt. In einer bevorzugten Ausführungsform wird die erste Kolonne bei einem niedrigeren Druckniveau betrieben als die zweite Kolonne. In diesem Fall wird der Sumpf der ersten Kolonne mit dem Kondensat der zweiten Kolonne beheizt.  
15

In einer besonders bevorzugten Ausführungsform werden die erste Kolonne bei Drücken im Bereich von 4 bis 9 bar und weiter bevorzugt im Bereich von 6 bis 8 bar und die zweite 20 im Bereich von 11 bis 16 bar und weiter bevorzugt im Bereich von 12 bis 14 bar betrieben. Im Kopf der ersten Kolonne werden im allgemeinen 20 bis 80 %, bevorzugt 30 bis 70 % und besonders bevorzugt 40 bis 60 % des im Gemisch (Gii) enthaltenen Methanols zusammen mit Methylformiat über Kopf abgetrennt. Das Gemisch, das über Sumpf aus der ersten Kolonne erhalten wird, wird komprimiert und als Feed für die zweite Kolonne verwendet. Das Kopfprodukt der zweiten Kolonne umfaßt das restliche Methanol und Methylformiat und das Sumpfprodukt umfaßt Wasser. Das Kopfprodukt der ersten Kolonne und 25 das Kopfprodukt der zweiten Kolonne werden zum Gemisch (Giii) vereinigt.

Sowohl im Fall der Wasserabtrennung in zwei Kolonnen als auch im Fall der Wasserabtrennung in einer Kolonne werden die Trennbedingungen besonders bevorzugt so gewählt, dass der Wassergehalt im Gemisch (Giii) im allgemeinen weniger als 3 Gew.-%, bevor 30

zugt weniger als 1 Gew.-% und besonders bevorzugt weniger als 0,3 Gew.-% beträgt. Weiter bevorzugt werden die Trennbedingungen derart gewählt, daß der Methanolgehalt im Sumpfabzug weniger als 5 Gew.-%, bevorzugt weniger als 1 Gew.-% und besonders bevorzugt weniger als 0,2 Gew.-% beträgt.

5

Der Sumpfabzug kann daneben als weitere Komponenten unter anderem beispielsweise Methoxypropanole, Propylenglykol, Ameisensäure, Dipropylenglykolemonomethylether, Formaldehyd enthalten.

- 10 Daher betrifft die vorliegende Erfindung auch ein Verfahren, wie oben beschrieben, das dadurch gekennzeichnet ist, daß das Wassers gemäß (iii) destillativ abgetrennt wird, wobei
- (w) aus dem Gemisch (Gii) in einer ersten Destillationskolonne über Kopf ein Gemisch (Gw) abgetrennt wird, das hauptsächlich Methanol und Methylformiat umfaßt,
  - (x) das aus der ersten Destillationskolonne über Sumpf erhaltene Gemisch als Feed einer zweiten Destillationskolonne zugeführt wird,
  - (y) aus der zweiten Destillationskolonne über Kopf ein Gemisch (Gy) erhalten wird, das hauptsächlich Methanol und Methylformiat umfaßt, und
  - (z) die Gemische (Gw) und (Gy) unter Erhalt des Gemisches (Giii) vereinigt werden.
- 15
- 20 Wie oben beschrieben, wird erfahrungsgemäß aus dem Gemisch (Gi) zunächst das in (i) hergestellte Propylenoxid abgetrennt, bevor aus dem resultierenden Gemisch (Gii) Wasser abgetrennt wird. Auch diese Abtrennung kann generell durch sämtliche geeigneten Verfahren erfolgen, wobei wiederum eine destillative Abtrennung bevorzugt ist.
- 25 Enthält hierbei das Gemisch (Gi) kein oder vernachlässigbar wenig Propen, das in (i) nicht umgesetzt wurde, so ist es prinzipiell möglich, aus dem Gemisch (Gi) in (ii) direkt Propylenoxid abzutrennen.

Im allgemeinen wird jedoch im erfundungsgemäßen Verfahren das Gemisch (Gi) soviel nicht-umgesetztes Propen enthalten, daß dessen Abtrennung notwendig ist. In diesem Fall wird das Verfahren bevorzugt derart durchgeführt, daß in einem ersten Schritt nicht-umgesetztes Propen aus dem Gemisch (Gi) abgetrennt wird und aus dem resultierenden  
5 Gemisch, das Propylenoxid enthält, das Propylenoxid abgetrennt wird.

Demgemäß betrifft die vorliegende Erfindung auch ein Verfahren, wie oben beschrieben, das dadurch gekennzeichnet ist, daß die Abtrennung des Propylenoxids gemäß (ii) in mindestens zwei Stufen (a) und (b) erfolgt, wobei

- 10 (a) aus dem Gemisch (Gi), das zusätzlich zu Methanol, Propylenoxid und Wasser in (i) nicht umgesetztes Propen umfaßt, Propen unter Erhalt eines Gemisches (Ga), umfassend Methanol, Propylenoxid und Wasser, abgetrennt wird und
- (b) aus dem Gemisch (Ga) Propylenoxid unter Erhalt des Gemisches (Gii) abgetrennt wird.

15

Während für diese Abtrennungen gemäß (a) und (b) wiederum sämtliche geeigneten Methoden möglich sind, sind destillative Verfahrensführungen bevorzugt.

Prinzipiell können, wie oben beschrieben, beispielsweise Propen und Propylenoxid in einer  
20 einzigen Destillationskolonne aus dem Gemisch (Gi) abgetrennt werden, wobei beispielsweise das Propylenoxid über den Seitenabzug und das Propen über Kopf abgetrennt werden, wobei dann über Sumpf ein Gemisch, umfassend Methanol und Wasser, erhalten wird.

25 Bevorzugt wird jedoch der Einsatz von mindestens zwei voneinander getrennten Kolonnen, wobei in mindestens einer Kolonne das Propen bevorzugt über Kopf abgezogen wird und über Sumpf ein Gemisch (Ga) erhalten wird, das Propylenoxid, Methanol und Wasser enthält. In mindestens einer weiteren Kolonne wird aus dem Gemisch (Ga) Propylenoxid bevorzugt über Kopf abgetrennt, wobei über Sumpf das Gemisch (Gii) erhalten wird.

Bevorzugt ist ein Verfahren, in dem die destillative Abtrennung gemäß (a) in einer Kolonne mit im allgemeinen mindestens 5, bevorzugt mindestens 10 und besonders bevorzugt mindestens 15 theoretischen Böden bei Drücken im Bereich von im allgemeinen 0,2 bis 25 bar, bevorzugt von 0,5 bis 5 bar und besonders bevorzugt bei ungefähr 1 bar erfolgt. Die Temperatur, bei der Propen über Kopf abgetrennt wird, liegt hierbei besonders bevorzugt bei ungefähr 25 °C bei dem besonders bevorzugten Druck von ungefähr 1 bar. Die Temperatur, bei der das Gemisch, umfassend Methanol, Wasser und Propylenoxid über Sumpf abgetrennt wird, liegt hierbei besonders bevorzugt bei ungefähr 63 °C bei dem besonders bevorzugten Druck von ungefähr 1 bar.

10

Was die destillative Abtrennung gemäß (b) anbelangt, so finden im erfindungsgemäßen Verfahren bevorzugt Verfahrensführungen Anwendung, bei denen in einer Kolonne mit im allgemeinen mindestens 20, bevorzugt mindestens 40 und besonders bevorzugt mindestens 60 theoretischen Böden bei Drücken von im allgemeinen im Bereich von 0,3 bis 10 bar, bevorzugt von 0,5 bis 5 bar und besonders bevorzugt von 0,6 bis 1,2 bar gearbeitet wird. Die Temperatur, bei der Propylenoxid über Kopf abgetrennt wird, liegt hierbei bei einem Druck von ungefähr 0,75 bar bei ungefähr 26 °C. Die Temperatur, bei der das Gemisch, umfassend Methanol und Wasser über Sumpf abgetrennt wird, liegt hierbei bei einem Druck von ungefähr 0,75 bar bei ungefähr 67 °C.

20

Daher betrifft die vorliegende Erfindung auch ein Verfahren, wie oben beschrieben, das dadurch gekennzeichnet ist, daß die Abtrennungen gemäß (a) und (b) destillativ bei (a) einem Druck im Bereich von 0,2 bis 25 bar in einer Kolonne mit mindestens 5 theoretischen Böden und (b) einem Druck im Bereich von 0,3 bis 10 bar in einer Kolonne mit mindestens 20 theoretischen Böden erfolgen.

Das gemäß (a) abgetrennte Propen wird in einer besonders bevorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens wieder als Edukt in (i) rückgeführt. Hierbei tritt unter

Umständen das Problem auf, daß beim Abtrennen des Propens als Leichtsiederfraktion, wie oben beschrieben, sich in der Leichtsiederfraktion Sauerstoff in einer Konzentration ansammeln kann, die die Leichtsiederfraktion zu einem zündfähigen Gemisch macht. Durch kann ein ernstes Sicherheitsrisiko entstehen, wenn Propen destillativ von der Leichtsiederfraktion abgetrennt wird und in (i) rückgeführt wird. Dieses Problem kann beispielsweise dadurch gelöst werden, daß Propen destillativ aus dem Leichtsiedergemisch entfernt wird und im oberen Teil der dafür verwendeten Trenneinrichtung ein inerter Stoff mit einem Siedepunkt, der niedriger als der des Propens ist, bevorzugt Methan, in einer solchen Menge zugegeben wird, daß der Sauerstoff bis zu einer Konzentration verdünnt ist, bei der das Gemisch nicht mehr zündfähig ist. Dieses Verfahren ist beispielsweise in der EP-B 0 719 768 beschrieben. Bevorzugt wird das Problem jedoch dadurch gelöst, daß ein Verfahren zur Aufarbeitung eines Gemisches, umfassend Propen und Sauerstoff, angewendet wird, in dem Sauerstoff nicht-destillativ aus dem Gemisch unter Erhalt eines weiteren Gemisches entfernt wird und aus dem weiteren Gemisch das Propen destillativ abgetrennt wird. Dieses Verfahren ist in der DE-A 100 01 401.1 beschrieben, die diesbezüglich volumnäßig durch Bezugnahme in den Kontext der vorliegenden Anmeldung einbezogen wird.

Prinzipiell kann gemäß des oben beschriebenen Verfahrens Methanol als Lösungsmittel eingesetzt und neben Methanol ein oder mehrere weitere geeignete Lösungsmittel verwendet werden. Dieses mindestens eine weitere Lösungsmittel kann, wie Methanol, ebenfalls aufgearbeitet und in das Verfahren rückgeführt werden. Solche weiteren Lösungsmittel sind unter anderem

- Wasser,
- 25 - Alkohole, bevorzugt niedere Alkohole, weiter bevorzugt Alkohole mit weniger als 6 Kohlenstoffatomen wie beispielsweise Ethanol, Propanole, Butanole, Pentanole,
- Diole oder Polyole, bevorzugt solche mit weniger als 6 Kohlenstoffatomen,
- Ether wie beispielsweise Diethylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, 1,2-Diethoxyethan, 2-Methoxyethanol,
- 30 - Ester wie beispielsweise Methylacetat oder Butyrolacton,
- Amide wie beispielsweise Dimethylformamid, Dimethylacetamid, N-Methylpyrrolidon,

- Ketone wie beispielsweise Aceton,
- Nitrile wie beispielsweise Acetonitril
- oder Gemische aus zwei oder mehr der vorgenannten Verbindungen.

5 Als Katalysatoren zur Umsetzung des Propens zu Propylenoxid sind prinzipiell alle, bevorzugt alle heterogenen Katalysatoren denkbar, die für die jeweilige Umsetzung geeignet sind. Bevorzugt werden dabei Katalysatoren verwendet, die ein poröses oxidisches Material wie z.B. einen Zeolith umfassen. Vorzugsweise werden Katalysatoren eingesetzt, die als poröses oxidisches Material ein Titan-, Vanadium-, Chrom-, Niob- oder Zirkonium-haltigen Zeolith  
10 umfassen.

Im besonderen existieren Zeolithe, die kein Aluminium enthalten und bei denen im Silikatgitter anstelle des Si(IV) teilweise Titan als Ti(IV) vorhanden ist. Die Titanzeolithe, insbesondere solche mit einer Kristallstruktur vom MFI-Typ, sowie Möglichkeiten zu ihrer  
15 Herstellung sind beschrieben beispielsweise in der EP-A 0 311 983 oder der EP-A 0 405 978.

Titanzeolithe mit MFI-Struktur sind dafür bekannt, daß sie über ein bestimmtes Muster bei der Bestimmung ihrer Röntgenbeugungsaufnahmen sowie zusätzlich über eine Gerüstschwingungsbande im Infrarotbereich (IR) bei etwa 960 cm<sup>-1</sup> identifiziert werden  
20 können und sich damit von Alkalimetalltitanaten oder kristallinen und amorphen TiO<sub>2</sub>-Phasen unterscheiden.

Dabei sind im einzelnen Titan-, Vanadium-, Chrom-, Niob-, Zirkoniumhaltige Zeolithe mit Pentasil-Zeolith-Struktur, insbesondere die Typen mit röntgenografischer Zuordnung zur  
25 ABW-, ACO-, AEI-, AEL-, AEN-, AET-, AFG-, AFI-, AFN-, AFO-, AFR-, AFS-, AFT-, AFX-, AFY-, AHT-, ANA-, APC-, APD-, AST-, ATN-, ATO-, ATS-, ATT-, ATV-, AWO-, AWW-, BEA-, BIK-, BOG-, BPH-, BRE-, CAN-, CAS-, CFI-, CGF-, CGS-, CHA-, CHI-, CLO-, CON-, CZP-, DAC-, DDR-, DFO-, DFT-, DOH-, DON-, EAB-, EDI-, EMT-, EPI-, ERI-, ESV-, EUO-, FAU-, FER-, GIS-, GME-, GOO-, HEU-, IFR-, ISV-, ITE-, JBW-, KFI-,  
30 LAU-, LEV-, LIO-, LOS-, LOV-, LTA-, LTL-, LTN-, MAZ-, MEI-, MEL-, MEP-, MER-, MFI-, MFS-, MON-, MOR-, MSO-, MTF-, MTN-, MTT-, MTW-, MWW-, NAT-, NES-, NON-, OFF-, OSI-, PAR-, PAU-, PHI-, RHO-, RON-, RSN-, RTE-, RTH-, RUT-, SAO-,

SAT-, SBE-, SBS-, SBT-, SFF-, SGT-, SOD-, STF-, STI-, STT-, TER-, THO-, TON-, TSC-, VET-, VFI-, VNI-, VSV-, WEI-, WEN-, YUG-, ZON-Struktur sowie zu Mischstrukturen aus zwei oder mehr der vorgenannten Strukturen. Denkbar sind für den Einsatz im erfindungsgemäßen Verfahren weiterhin titanhaltige Zeolithe mit der Struktur des UTD-1, 5 CIT-1 oder CIT-5. Als weitere titanhaltige Zeolithe sind solche mit der Struktur des ZSM-48 oder ZSM-12 zu nennen.

Als besonders bevorzugt sind für das erfindungsgemäße Verfahren Ti-Zeolithe mit MFI-, 10 MEL- oder MFI/MEL-Mischstruktur anzusehen. Als weiter bevorzugt sind im einzelnen die Ti-enthaltenden Zeolith-Katalysatoren, die im allgemeinen als „TS-1“, „TS-2“, „TS-3“ bezeichnet werden, sowie Ti-Zeolithe mit einer zu  $\beta$ -Zeolith isomorphen Gerüststruktur zu nennen.

15 Insbesondere bevorzugt wird im erfindungsgemäßen Verfahren ein heterogener Katalysator, der das titanhaltige Silikalit TS-1 umfaßt, verwendet.

Demgemäß betrifft die vorliegende Erfindung auch ein Verfahren, wie oben beschrieben, das dadurch gekennzeichnet ist, daß zur Herstellung des Propylenoxides ein Zeolithkatalysator, bevorzugt ein Titansilikat-Katalysator und insbesondere ein Titansilikat-Katalysator der Struktur TS-1 eingesetzt wird. 20

Dabei ist es im erfindungsgemäßen Verfahren möglich, als Katalysator das poröse oxidische Material an sich zu verwenden. Selbstverständlich ist es jedoch auch möglich, als Katalysator einen Formkörper einzusetzen, der das poröse oxidische Material umfaßt. Dabei können zur Herstellung des Formkörpers, ausgehend von dem porösen oxidischen Material, alle Verfahren gemäß dem Stand der Technik eingesetzt werden. 25

Sollte es Rahmen des erfindungsgemäßen Verfahrens erforderlich sein, so kann der eingesetzte Katalysator regeneriert werden. Solche Verfahren sind beispielsweise in der DE-A 30 100 15 246.5 beschrieben, die diesbezüglich durch Bezugnahme in den Kontext der vorliegenden Anmeldung einbezogen wird.

In den folgenden Beispielen wird die vorliegende Erfindung näher erläutert.

## Beispiele

5

### Vergleichsbeispiel

Ein Gemisch aus Methanol, 30 %iger wäßriger Wasserstoffperoxidlösung und Propen im Massenverhältnis 64,5 : 15,5 : 20 wurde in einem Autoklaven mit TS-1-Pulver bei 0 °C unter Eigendruck solange umgesetzt, bis der Wasserstoffperoxid-Umsatz über 99 % lag.  
10

Anschließend wurde der Reaktorinhalt über eine Steigleitung mit eingebautem Filter, der zur Rückhaltung des Katalysators diente, in eine auf 0 °C gekühlte Blase einer Destillationsapparatur geleitet.

15

Das Rohprodukt wurde dann destilliert und diejenige Fraktion, die im Bereich von 33 bis 36 °C siedet und das Propylenoxid enthält, gesammelt.

Die Destillation wurde dann fortgeführt und der Schnitt (S) mit einem Siedepunkt im Bereich von 56 bis 66 °C gesammelt. Der Schnitt enthielt im wesentlichen die gesamte Menge an Methanol mit geringen Mengen an Acetaldehyd (ca. 0,3 bis 0,6 Gew.-%), Aceton (ca. 0,1 bis 0,3 Gew.-%), 1,1-Dimethoxyethan (ca. 0,4 bis 0,8 Gew.-%) und Methylformiat (ca. 50 bis 120 ppm). Die Gew.-%-Angaben sind jeweils bezogen auf das Gewicht des Schnittes.  
20

25 Die oben beschriebenen Umsetzung des Propens wurde im Anschluß daran mit dem Methanol-schnitt (S) als Lösungsmittel wiederholt. Die Destillation des erhaltenen Rohproduktes ergab einen Propylenoxid-Schnitt (Destillationsfraktion im Bereich von 33 bis 36 °C), der einen Methylformiatgehalt im Bereich zwischen 1000 und 2500 ppm aufwies.

**Erfindungsgemäßes Beispiel**

Die erste Umsetzung und die erste Destillation wurden gemäß Vergleichsbeispiel wieder-  
5 holt.

Der erhaltene Methanolschmitt (S) wurde einer zweiten Destillation unterzogen, wobei eine Kolonne mit mindestens zehn theoretischen Böden eingesetzt wurde. Es wurde solange Kopfprodukt abgenommen, bis die Kopftemperatur 58 °C überstieg. Insgesamt wurden ca.  
10 1 % der eingesetzten Methanol-Fraktion als Kopfprodukt abdestilliert. Das verbleibende Sumpfprodukt enthielt weniger als 10 ppm Methylformiat.

Mit diesem gewonnenen Methanol als Sumpfprodukt wurde die Umsetzung des Propens mit Wasserstoffperoxid wiederholt.

15

Die Destillation des erhaltenen Rohproduktes ergab einen Propylenoxid-Schmitt (Destilla-  
tionsfraktion im Bereich von 33 bis 36 °C), der einen Methylformiatgehalt im Bereich von  
weniger als 10 ppm aufwies.

Der Gehalt an Methylformiat wurde jeweils über Gaschromatographie bestimmt.

**Patentansprüche**

5

1. Verfahren zur Herstellung von Propylenoxid in Gegenwart von Methanol, in dem aus einem Gemisch, umfassend Propylenoxid und Methanol, Propylenoxid abgetrennt wird und das resultierende Gemisch, umfassend Methanol, aufgearbeitet wird, dadurch gekennzeichnet, daß bei der Aufarbeitung aus einem Gemisch, umfassend Methanol und Methylformiat, Methanol abgetrennt wird.  
10
2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Abtrennung des Methanols aus dem Gemisch, umfassend Methanol und Methylformiat, in einer Destillationskolonne mit mindestens 5 theoretischen Böden bei Drücken im Bereich von 15 0,2 bis 50 bar durchgeführt wird.
3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß das im Rahmen der Aufarbeitung abgetrennte Methanol einen Gehalt an Methylformiat von weniger als 20 500 ppm aufweist.
4. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß das im Rahmen der Aufarbeitung von Methylformiat abgetrennte Methanol in das Verfahren rückgeführt wird.  
25
5. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, in dem
  - (i) in mindestens einer Reaktionsstufe Propylenoxid aus Propen und Wasserstoffperoxid in Gegenwart von Methanol hergestellt wird, wobei ein Gemisch (G<sub>i</sub>) erhalten wird, das Methanol, Propylenoxid und Wasser umfaßt,

- (ii) aus dem Gemisch (Gi) das Propylenoxid abgetrennt wird, wobei ein Gemisch (Gii) erhalten wird, das Methanol und Wasser umfaßt,
  - (iii) aus dem Gemisch (Gii) Wasser abgetrennt wird, wobei ein Gemisch (Giii) erhalten wird, das Methanol und Methylformiat umfaßt,
  - 5 (iv) aus dem Gemisch (Giii) Methanol abgetrennt und
  - (v) das gemäß (iv) abgetrennte Methanol in (i) rückgeführt wird.
6. Verfahren nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß das Wassers gemäß (iii) destillativ abgetrennt wird, wobei
- 10 (w) aus dem Gemisch (Gii) in einer ersten Destillationskolonne über Kopf ein Gemisch (Gw) abgetrennt wird, das hauptsächlich Methanol und Methylformiat umfaßt,
  - (x) das aus der ersten Destillationskolonne über Sumpf erhaltene Gemisch als Feed einer zweiten Destillationskolonne zugeführt wird,
  - 15 (y) aus der zweiten Destillationskolonne über Kopf ein Gemisch (Gy) erhalten wird, das hauptsächlich Methanol und Methylformiat umfaßt, und
  - (z) die Gemische (Gw) und (Gy) unter Erhalt des Gemisches (Giii) vereinigt werden.
- 20 7. Verfahren nach Anspruch 5 oder 6, dadurch gekennzeichnet, daß die Abtrennung des Propylenoxids gemäß (ii) in mindestens zwei Stufen (a) und (b) erfolgt, wobei
- (a) aus dem Gemisch (Gi), das zusätzlich zu Methanol, Propylenoxid und Wasser in (i) nicht umgesetztes Propen umfaßt, Propen unter Erhalt eines Gemisches (Ga), umfassend Methanol, Propylenoxid und Wasser, abgetrennt wird und
  - 25 (b) aus dem Gemisch (Ga) Propylenoxid unter Erhalt des Gemisches (Gii) abgetrennt wird.

8. Verfahren nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß die Abtrennungen gemäß
  - (a) und (b) destillativ bei
    - (a) einem Druck im Bereich von 0,2 bis 25 bar in einer Kolonne mit mindestens 5 theoretischen Böden und
    - (b) einem Druck im Bereich von 0,3 bis 10 bar in einer Kolonne mit mindestens 20 theoretischen Böden
- 5 erfolgen.
9. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß zur Herstellung des Propylenoxides ein Zeolithkatalysator, bevorzugt ein Titansilikat-Katalysator und insbesondere ein Titansilikat-Katalysator der Struktur TS-1 eingesetzt wird.
- 10

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Application No

PCT/EP 01/07717

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER  
IPC 7 C07D301/32

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 C07D

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

WPI Data

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	US 5 107 002 A (T. T. SHIH) 21 April 1992 (1992-04-21) cited in the application claims 1-8 ---	1-9
A	US 5 106 458 A (R. A. MEYER ET AL.) 21 April 1992 (1992-04-21) cited in the application claims 1-10 ---	1-9
A	US 3 881 996 A (J. P. SCHMIDT) 6 May 1975 (1975-05-06) claims 1-6 ---	1-9
A	US 3 715 284 A (S. P. BURNS ET AL.) 6 February 1973 (1973-02-06) claims 1-4 ---	1-9 -/-

 Further documents are listed in the continuation of box C. Patent family members are listed in annex.

## \* Special categories of cited documents :

- \*A\* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- \*E\* earlier document but published on or after the international filing date
- \*L\* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- \*O\* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- \*P\* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

\*T\* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

\*X\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

\*Y\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

\*&\* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

Date of mailing of the international search report

12 December 2001

18/12/2001

Name and mailing address of the ISA  
European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.  
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Herz, C

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

1st Application No
PCT/EP 01/07717

## C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	US 3 350 417 A (R. C. BINNING, H. R. NULL) 31 October 1967 (1967-10-31) claims 1-14 ---	1-9
A	US 3 838 020 A (O. KAGEYAMA ET AL.) 24 September 1974 (1974-09-24) claims 1-9 ---	1-9
A	US 5 489 366 A (H. S. JONGENBURGER) 6 February 1996 (1996-02-06) claims 1-17 ---	1-9
A	DD 215 084 B (VEB CHEMISCHE WERKE BUNA) 31 October 1984 (1984-10-31) claim 1 ---	1-9
A	EP 0 524 816 A (TEXACO CHEMICAL CO.) 27 January 1993 (1993-01-27) claims 1-6 -----	1-9

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP 01/07717

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
US 5107002	A	21-04-1992	DE DE EP	69110425 D1 69110425 T2 0489595 A1	20-07-1995 12-10-1995 10-06-1992
US 5106458	A	21-04-1992	CA DE DE EP JP JP	2059322 A1 69227952 D1 69227952 T2 0524816 A2 3078407 B2 5194454 A	27-01-1993 04-02-1999 27-05-1999 27-01-1993 21-08-2000 03-08-1993
US 3881996	A	06-05-1975	BE DE ES FR GB IT JP NL	822375 A1 2454115 A1 432152 A1 2251561 A1 1420058 A 1021956 B 50083305 A 7414964 A ,B,	20-05-1975 22-05-1975 16-09-1976 13-06-1975 07-01-1976 20-02-1978 05-07-1975 23-05-1975
US 3715284	A	06-02-1973	NONE		
US 3350417	A	31-10-1967	DE FR GB NL	1543174 A1 1429503 A 1077555 A 6501795 A ,B	02-01-1970 11-05-1966 02-08-1967 13-08-1965
US 3838020	A	24-09-1974	JP JP JP CA DE FR GB NL	832595 C 48061407 A 51002443 B 977303 A1 2258521 A1 2162127 A1 1410066 A 7216074 A	27-10-1976 28-08-1973 26-01-1976 04-11-1975 07-06-1973 13-07-1973 15-10-1975 05-06-1973
US 5489366	A	06-02-1996	CA EP JP	2142062 A1 0675119 A2 7278127 A	29-09-1995 04-10-1995 24-10-1995
DD 215084	B	16-04-1998	DD DD	215084 A1 215084 B5	31-10-1984 16-04-1998
EP 524816	A	27-01-1993	US CA DE DE EP JP JP	5106458 A 2059322 A1 69227952 D1 69227952 T2 0524816 A2 3078407 B2 5194454 A	21-04-1992 27-01-1993 04-02-1999 27-05-1999 27-01-1993 21-08-2000 03-08-1993

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

In: nationales Aktenzeichen  
PCT/EP 01/07717

A. KLASSEFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES  
IPK 7 C07D301/32

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

## B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationsymbole)  
IPK 7 C07D

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

WPI Data

## C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	US 5 107 002 A (T. T. SHIH) 21. April 1992 (1992-04-21) in der Anmeldung erwähnt Ansprüche 1-8 ---	1-9
A	US 5 106 458 A (R. A. MEYER ET AL.) 21. April 1992 (1992-04-21) in der Anmeldung erwähnt Ansprüche 1-10 ---	1-9
A	US 3 881 996 A (J. P. SCHMIDT) 6. Mai 1975 (1975-05-06) Ansprüche 1-6 ---	1-9
A	US 3 715 284 A (S. P. BURNS ET AL.) 6. Februar 1973 (1973-02-06) Ansprüche 1-4 ---	1-9
		-/-

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

Siehe Anhang Patentfamilie

- \* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :
- \*A\* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist
- \*E\* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
- \*L\* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)
- \*O\* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht
- \*P\* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

- \*T\* Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist
- \*X\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden
- \*Y\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist
- \*&\* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

12. Dezember 2001

18/12/2001

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde  
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.  
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Herz, C

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

II  
nationales Aktenzeichen  
PCT/EP 01/07717

## C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	US 3 350 417 A (R. C. BINNING, H. R. NULL) 31. Oktober 1967 (1967-10-31) Ansprüche 1-14 ---	1-9
A	US 3 838 020 A (O. KAGEYAMA ET AL.) 24. September 1974 (1974-09-24) Ansprüche 1-9 ---	1-9
A	US 5 489 366 A (H. S. JONGENBURGER) 6. Februar 1996 (1996-02-06) Ansprüche 1-17 ---	1-9
A	DD 215 084 B (VEB CHEMISCHE WERKE BUNA) 31. Oktober 1984 (1984-10-31) Anspruch 1 ---	1-9
A	EP 0 524 816 A (TEXACO CHEMICAL CO.) 27. Januar 1993 (1993-01-27) Ansprüche 1-6 -----	1-9

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

In	als Aktenzeichen
PCT/EP 01/07717	

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
US 5107002	A	21-04-1992	DE	69110425 D1		20-07-1995
			DE	69110425 T2		12-10-1995
			EP	0489595 A1		10-06-1992
US 5106458	A	21-04-1992	CA	2059322 A1		27-01-1993
			DE	69227952 D1		04-02-1999
			DE	69227952 T2		27-05-1999
			EP	0524816 A2		27-01-1993
			JP	3078407 B2		21-08-2000
			JP	5194454 A		03-08-1993
US 3881996	A	06-05-1975	BE	822375 A1		20-05-1975
			DE	2454115 A1		22-05-1975
			ES	432152 A1		16-09-1976
			FR	2251561 A1		13-06-1975
			GB	1420058 A		07-01-1976
			IT	1021956 B		20-02-1978
			JP	50083305 A		05-07-1975
			NL	7414964 A ,B,		23-05-1975
US 3715284	A	06-02-1973	KEINE			
US 3350417	A	31-10-1967	DE	1543174 A1		02-01-1970
			FR	1429503 A		11-05-1966
			GB	1077555 A		02-08-1967
			NL	6501795 A ,B		13-08-1965
US 3838020	A	24-09-1974	JP	832595 C		27-10-1976
			JP	48061407 A		28-08-1973
			JP	51002443 B		26-01-1976
			CA	977303 A1		04-11-1975
			DE	2258521 A1		07-06-1973
			FR	2162127 A1		13-07-1973
			GB	1410066 A		15-10-1975
			NL	7216074 A		05-06-1973
US 5489366	A	06-02-1996	CA	2142062 A1		29-09-1995
			EP	0675119 A2		04-10-1995
			JP	7278127 A		24-10-1995
DD 215084	B	16-04-1998	DD	215084 A1		31-10-1984
			DD	215084 B5		16-04-1998
EP 524816	A	27-01-1993	US	5106458 A		21-04-1992
			CA	2059322 A1		27-01-1993
			DE	69227952 D1		04-02-1999
			DE	69227952 T2		27-05-1999
			EP	0524816 A2		27-01-1993
			JP	3078407 B2		21-08-2000
			JP	5194454 A		03-08-1993